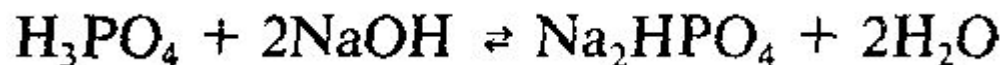
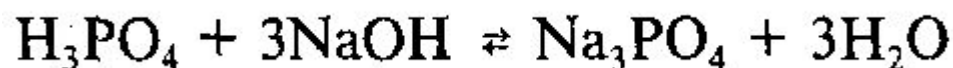




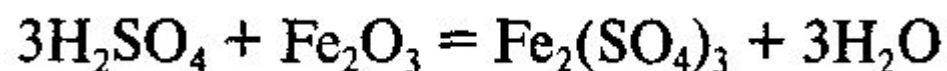


### Изменение цвета индикаторов в растворах кислот

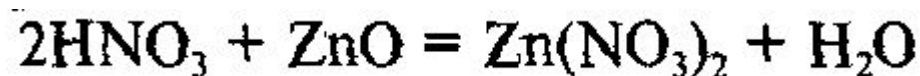
Индикатор	Цвет индикатора	Цвет индикатора в растворах кислот (pH < 7)
Лакмус	Фиолетовый	Красный
Метилоранж	Оранжевый	Красный
Фенолфталеин	Бесцветный	Бесцветный



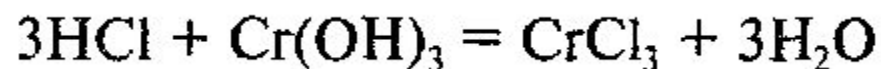
*Кислота + Основной оксид = Соль + H<sub>2</sub>O*



*Кислота + Амфотерный оксид = Соль + H<sub>2</sub>O*

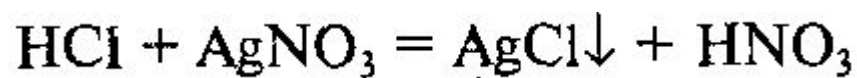


*Кислота + Амфотерный гидроксид = Соль + H<sub>2</sub>O*



6. Кислоты взаимодействуют с некоторыми нормальными солями с образованием новой соли и новой кислоты. Эти реакции возможны в том случае, если в результате их образуется нерастворимая соль или более слабая кислота, чем исходная.

*Кислота + Соль = Соль + Кислота*



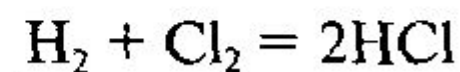
# C 259

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Cr, Fe, Ni, Pb, H, Cu,  
Ag, Hg, Pt, Au

## *Получение кислот*

*Неметалл + H<sub>2</sub> = Водородное соединение неметалла,*

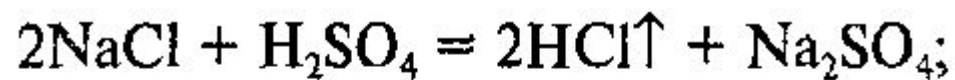
где неметаллы: F<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>, Br<sub>2</sub>, I<sub>2</sub>, S, Se.



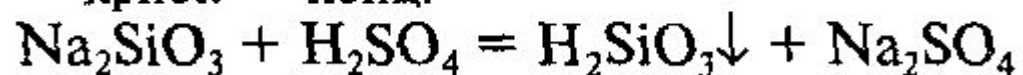
*Кислотный оксид + H<sub>2</sub>O = Оксокислота*



*Соль + Кислота = Соль + Кислота*



крист.      конц.



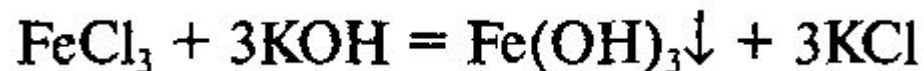
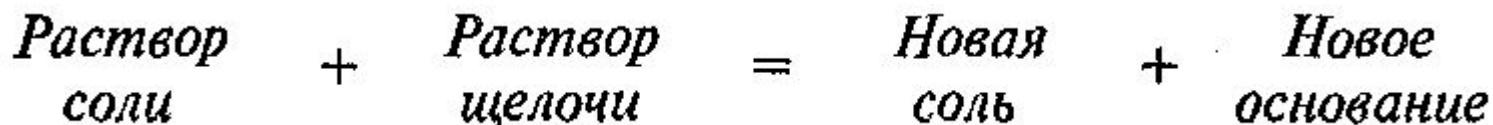
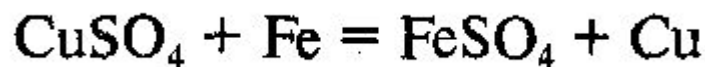


**Соли, их свойства и получение.**

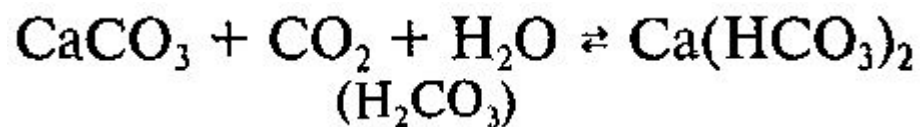
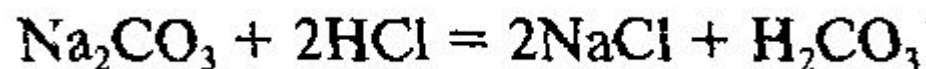
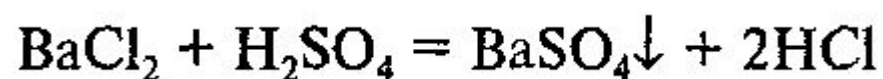


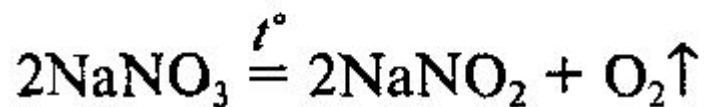
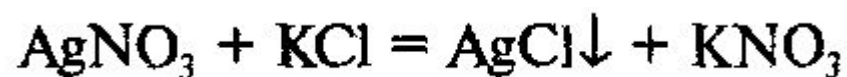
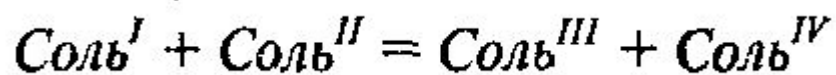


где  $\text{Me}(1)$  — более активный металл, чем  $\text{Me}(2)$ .

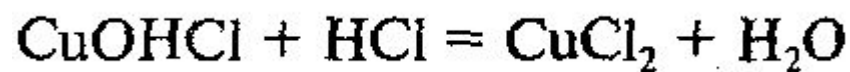


*Соль + Кислота = Соль + Кислота*

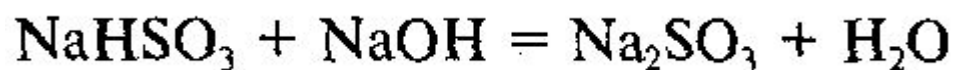




*Основная соль + Кислота = Средняя соль + H<sub>2</sub>O*

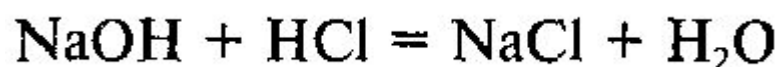


*Кислая соль + Растворимое основание (щелочь) =  
= Средняя соль + H<sub>2</sub>O*

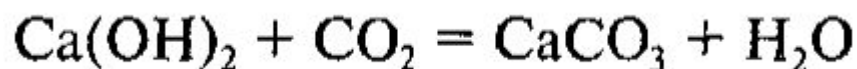


### *Получение солей*

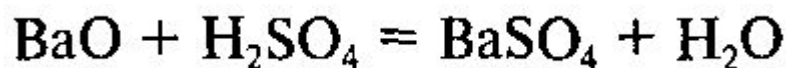
*Основание + Кислота = Соль + Вода*



*Основание + Кислотный оксид = Соль + Вода*



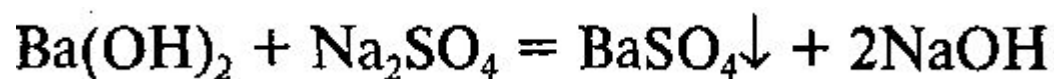
*Основный оксид + Кислота = Соль + Вода*



*Основный оксид + Кислотный оксид = Соль*



*Раствор щелочи + Раствор соли = Соль + Основание*



*Соль + Кислота = Соль + Кислота*